

Rec'd PCT/PTO 10 SEP 2004

PCT/JP03/03252

日 本 国 特 許 庁

JAPAN PATENT OFFICE

10/507299

18.03.03

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office

出 願 年 月 日

Date of Application:

2002年 3月22日

出 願 番 号

Application Number:

特願2002-081513

[ST.10/C]:

[JP2002-081513]

出 願 人

Applicant(s):

オリエント化学工業株式会社

REC'D 09 MAY 2003

WIPO

PCT

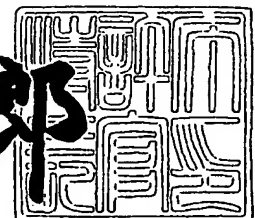
**PRIORITY
DOCUMENT**

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

2003年 4月22日

特 許 庁 長 官
Commissioner,
Japan Patent Office

太田信一郎



BEST AVAILABLE COPY

出証番号 出証特2003-3029334

【書類名】 特許願

【整理番号】 F140005P

【提出日】 平成14年 3月22日

【あて先】 特許庁長官 殿

【国際特許分類】 G03G 9/08

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府寝屋川市讃良東町 8 番 1 号 オリエント化学工業株式会社内

【氏名】 安松 雅司

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府寝屋川市讃良東町 8 番 1 号 オリエント化学工業株式会社内

【氏名】 浦川 稔寛

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府寝屋川市讃良東町 8 番 1 号 オリエント化学工業株式会社内

【氏名】 多田 明宏

【特許出願人】

【識別番号】 000103895

【氏名又は名称】 オリエント化学工業株式会社

【代表者】 高橋 昭博

【代理人】

【識別番号】 100088306

【弁理士】

【氏名又は名称】 小宮 良雄

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 014719

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 0202858

【プルーフの要否】 要

【書類名】

明細書

【発明の名称】

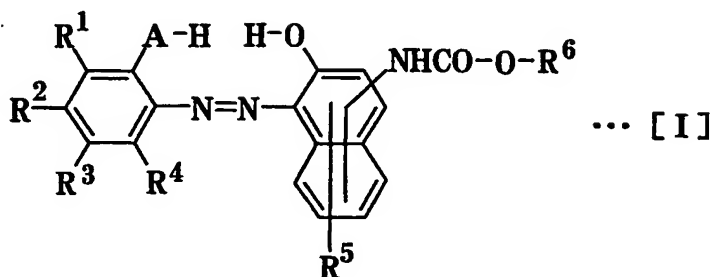
荷電制御剤およびそれを含む静電荷像現像用トナー

【特許請求の範囲】

【請求項 1】

下記化学式 [I]

【化 1】



(式 [I] 中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、および R^4 は、水素原子、直鎖または分岐鎖の炭素数 1～18 のアルキル基、直鎖または分岐鎖の炭素数 2～18 のアルケニル基、置換基を有していてもよいアリール基、アルキル基で置換されていてもよいスルホンアミド基、メシル基、ヒドロキシル基、炭素数 1～18 のアルコキシル基、アセチルアミノ基、ベンゾイルアミノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、および $-COO-R^7$ ($-R^7$ は水素原子またはアルキル基) から選ばれる同一または異なる基、

$-A-$ は、 $-O-$ または $-COO-$ 、

$-R^5$ は、水素原子、直鎖または分岐鎖の炭素数 1～18 のアルキル基、直鎖または分岐鎖の炭素数 2～18 のアルケニル基、置換基を有していてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアラルキル基、スルホンアミド基、メシル基、ヒドロキシル基、炭素数 1～18 のアルコキシル基、カルボキシル基、またはスルホン基、

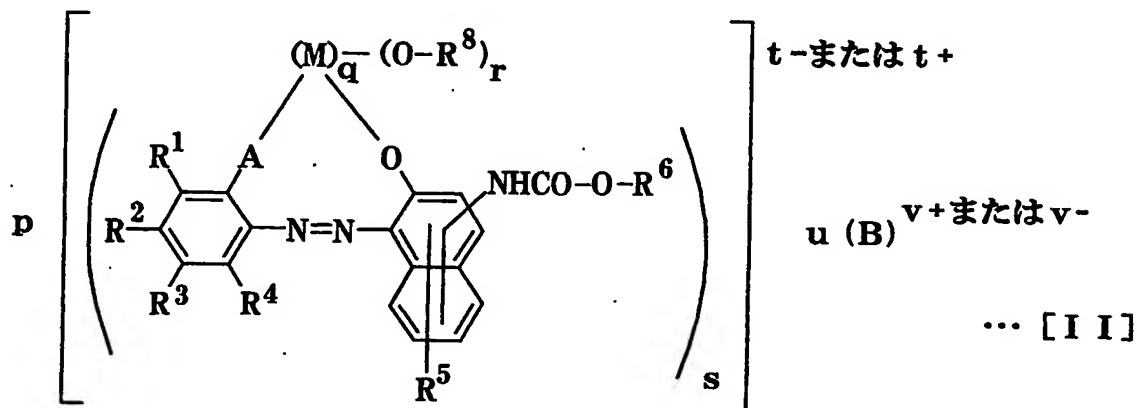
$-R^6$ は、水素原子、直鎖または分岐鎖の炭素数 1～18 のアルキル基、直鎖または分岐鎖で炭素数 2～18 のアルケニル基、置換基を有していてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアラルキル基、炭素数 1～18 のアルコキシル基)

で示されるモノアゾ化合物と、それに配位している金属および半金属のいずれか

の金属類とを含有するモノアゾ金属類含有化合物が、含まれていることを特徴とする荷電制御剤。

【請求項2】 前記モノアゾ金属類含有化合物が、下記化学式 [I I]

【化2】



(式 [I I] 中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、および-A-は前記化学式 [I] に同じ、

p は 1 ~ 2、

(M)_q は、M が 2 価、3 価または 4 価の金属と、ホウ素またはケイ素の半金属とのいずれかの金属類で、q が 1 ~ 4、

$-(\text{O}-\text{R}^8)_r$ は、 $-\text{R}^8$ が炭素数 1 ~ 8 のアルキル基またはアリール基で、r が 0 ~ 3、

s は 1 ~ 6、

t は 0 ~ 2、

u は 0 ~ 2、

(B)^{v+} は 1 ~ 2 価のカチオン、(B)^{v-} は 1 ~ 2 価のアニオン)

で示されるものであることを特徴とする請求項 1 に記載の荷電制御剤。

【請求項3】 前記式 [I I] 中、q = 1、かつ s = 2 で示されるモノアゾ金属類含有化合物を含むことを特徴とする請求項 2 に記載の荷電制御剤。

【請求項4】 前記式 [I I] 中、M が Fe、Zn、Sr、Ca、Mg、Cr、Al、Ni、Co、Mn、Ti、Zr、および Sn のいずれかの金属であるモノアゾ金属類含有化合物を含むことを特徴とする請求項 2 に記載の荷電制御

剤。

【請求項 5】 前記モノアゾ金属類含有化合物に混入している前記モノアゾ化合物が、最大でも 1 %であることを特徴とする請求項 1 または 2 に記載の荷電制御剤。

【請求項 6】 前記モノアゾ金属類含有化合物の平均粒径が 0. 1 ~ 7 μ m であることを特徴とする請求項 1 または 2 に記載の荷電制御剤。

【請求項 7】 請求項 1 または 2 に記載の荷電制御剤、トナー用樹脂、および着色剤を含んでいることを特徴とする静電荷像現像用トナー。

【請求項 8】 前記トナー用樹脂は、スチレン-アクリル樹脂、スチレン-マレイン酸樹脂、スチレン-メタアクリル酸エステル共重合体、または/およびポリエステル樹脂であって、その酸価が 5 ~ 5 0 m g K O H / g であることを特徴とする請求項 7 に記載の静電荷像現像用トナー。

【発明の詳細な説明】

【0 0 0 1】

【発明の属する技術分野】

本発明は、モノアゾ金属類含有化合物を含む電子写真用の帯電制御剤、この帯電制御剤を含む静電荷像現像用トナーに関するものである。

【0 0 0 2】

【従来の技術】

電子写真システムは、摩擦帯電させたトナーで静電潜像を現像し、記録紙上に転写して定着させて、画像や文字を形成するものである。

【0 0 0 3】

高解像度の画像を得るため、微細化したトナーや、高酸価のトナー用樹脂が使用される。トナーを微細化しても帯電が不十分であると、トナー像は鮮明に現像されず、カブリ易い。そこで、十分な摩擦帯電性を付与するため、予めトナーに荷電制御剤が添加される。負帯電性の荷電制御剤として、モノアゾ染料の金属錯塩、サリチル酸やナフトエ酸やジカルボン酸の金属錯塩、銅フタロシアニン顔料、または酸成分を含む樹脂等が知られている。また、正帯電性の荷電制御剤として、ニグロシン染料、アジン系染料、トリフェニルメタン系染顔料、四級アンモ

ニウム塩や四級アンモニウム塩を側鎖に有する樹脂等が知られている。

【0004】

しかし、従来の荷電制御剤は、機械的摩擦や衝撃、電氣的衝撃や光照射、温度変化や高温状態、湿度変化や高温状態に曝されると分解したり変質したりして荷電制御性を失い易く、安定性が悪い。また、記録紙にトナー像を転写し熱や圧力で定着させる際に、トナーに含まれる高酸価のトナー用樹脂のために荷電制御剤が分解または昇華して、記録紙に形成された画像が不鮮明となり易い。さらに、帯電の立上がり速度が遅いため、現像初期に帯電が不十分となりトナー像が鮮明に現像されず、現像途中でトナー像が劣化してしまう。

【0005】

【発明が解決しようとする課題】

本発明は、前記課題を解決するためなされたもので、モノアゾ金属類含有化合物を含んでおり、トナーに優れた摩擦帯電性を発現させ、耐熱性や耐湿性に優れ、安定で昇華し難い電子写真用の荷電制御剤、この制御剤を含み、機械的摩擦や衝撃、電氣的衝撃や光照射に強く、帯電立上がり速度が速く、現像されたトナー像の品質が優れている静電荷現像用トナーを提供することを目的とする。

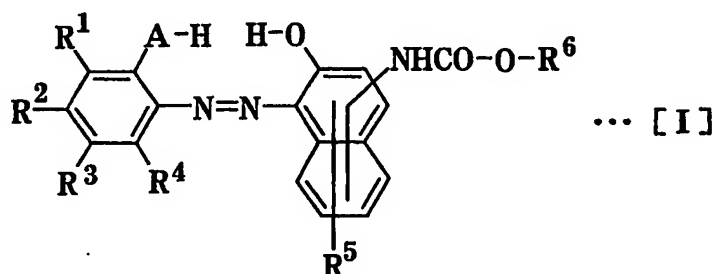
【0006】

【課題を解決するための手段】

前記の目的を達成するためになされた本発明の荷電制御剤は、下記化学式 [I]

【0007】

【化3】



【0008】

(式 [I] 中、 R^1 -、 R^2 -、 R^3 -、および R^4 -は、水素原子、直鎖または分

岐鎖の炭素数 1～18 のアルキル基、直鎖または分岐鎖の炭素数 2～18 のアルケニル基、置換基を有していてもよいアリール基、アルキル基で置換されていてもよいスルホンアミド基、メシル基、ヒドロキシル基、炭素数 1～18 のアルコキシル基、アセチルアミノ基、ベンゾイルアミノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、および -COO-R^7 (-R^7 は水素原子またはアルキル基) から選ばれる同一または異なる基； -A- は、 -O- または -COO- ； -R^5 は、水素原子、直鎖または分岐鎖の炭素数 1～18 のアルキル基、直鎖または分岐鎖の炭素数 2～18 のアルケニル基、置換基を有していてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアラルキル基、スルホンアミド基、メシル基、ヒドロキシル基、炭素数 1～18 のアルコキシル基、カルボキシル基、またはスルホン基； -R^6 は、水素原子、直鎖または分岐鎖の炭素数 1～18 のアルキル基、直鎖または分岐鎖で炭素数 2～18 のアルケニル基、置換基を有していてもよいアリール基、置換基を有していてもよいアラルキル基、炭素数 1～18 のアルコキシル基) で示されるモノアゾ化合物と、それに配位している金属および半金属のいずれかの金属類とを含有するモノアゾ金属類含有化合物が、含まれたものである。

【0009】

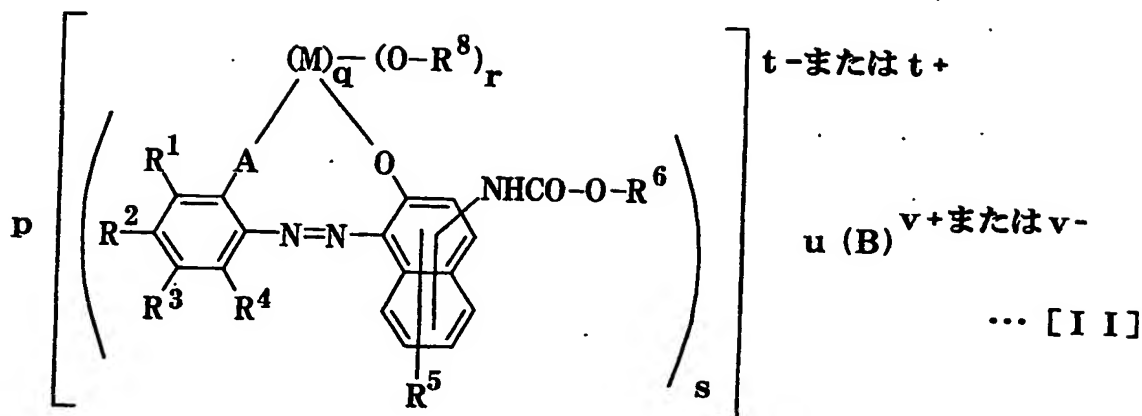
このモノアゾ金属類含有化合物は、簡易に合成できるうえ、優れた摩擦帯電性を発現する荷電制御剤のために使用される。

【0010】

前記モノアゾ金属類含有化合物が下記化学式 [I I]

【0011】

【化 4】



【0012】

(式 [I I] 中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、および A は前記化学式 [I] に同じ； p は 1～2； $(\text{M})_{\text{q}}$ は、 M が 2 価、3 価または 4 価の金属と、ホウ素またはケイ素の半金属とのいずれかの金属類で、 q が 1～4； $-(\text{O}-\text{R}^8)_{\text{r}}$ は、 $-\text{R}^8$ が炭素数 1～8 のアルキル基またはアリール基で、 r が 0～3； s は 1～6； t は 0～2； u は 0～2； $(\text{B})^{\text{v}+}$ は 1～2 価のカチオン、 $(\text{B})^{\text{v}-}$ は 1～2 価のアニオン) で示されるものであることが好ましい。 $(\text{B})^{\text{v}+}$ は、例えば水素イオン、アンモニウムイオン、第 1～第 4 有機アンモニウムイオン、および／またはアルカリ金属カチオン、 $(\text{B})^{\text{v}-}$ は、例えば有機スルホン酸アニオン、有機カルボン酸アニオン、 Cl^- 、 OH^- 、 SO_4^{2-} 、および／または NO_3^- である。

【0013】

前記式 [I] のモノアゾ化合物と、金属類付与剤とを反応させると、前記式 [I I] のモノアゾ金属類含有化合物が得られる。

【0014】

モノアゾ金属類含有化合物は、前記式 [I I] 中、金属類 M が 3 価または 4 価の金属であると、 $\text{q} = 1$ で $\text{s} = 2$ の構造、または $\text{q} = 2$ で $\text{s} = 3$ の構造をとり易い。金属類 M が 2 価のアルカリ土類金属であると、 $\text{q} = 1$ で $\text{s} = 1$ の構造をとり易い。金属類 M がホウ素やケイ素のような半金属であると、 $\text{q} = 1$ で $\text{s} = 2$ の構造をとり易い。

【0015】

荷電制御剤は、前記式〔II〕中、 $q=1$ 、かつ $s=2$ で示されるモノアゾ金属類含有化合物を含んでいることが好ましい。

【0016】

荷電制御剤は、前記式〔II〕中の中心金属類Mが、原子価2価の金属であるFe、Zn、Sr、CaおよびMg；原子価3価の金属であるCr、Al、Fe、Ni、CoおよびMn；原子価4価の金属であるTi、ZrおよびSn；半金属であるホウ素、ケイ素である、モノアゾ金属類含有化合物を含んでいてもよい。

【0017】

荷電制御剤は、前記式〔II〕中、MがFe、Al、Zr、Ti、およびZnのいずれかの金属であるモノアゾ金属類含有化合物を含んでいるとなお一層好ましい。これら5種の金属であると、人体に対する安全性が高い。

【0018】

モノアゾ金属類含有化合物に混入しているモノアゾ化合物は、未配位であると荷電制御剤の帯電安定性に影響を与えるため、最大でも1%であることが好ましい。一層好ましくは0.5%以下、なお一層好ましくは0.1%以下である。

【0019】

荷電制御剤は、モノアゾ金属類含有化合物の平均粒径が0.1～7 μ mであることが好ましい。この範囲から外れると、結着性樹脂であるトナー用樹脂との良好な混合分散および溶融混練ができなくなってしまう。

【0020】

荷電制御剤は、モノアゾ金属類含有化合物が優れた摩擦帯電性を示し、速い帯電立上がり速度を有し、耐熱性や耐湿性に優れ、安定で昇華し難く、さらに樹脂との高い親和性および優れた分散性を有しているので、静電荷像現像用トナーのために好適に用いられる。

【0021】

本発明の静電荷像現像用トナーは、前記の荷電制御剤、トナー用樹脂、および着色剤を含んでいる。静電荷像現像用トナー中、トナー用樹脂100重量部に対

し、荷電制御剤が0.2～10重量部より好ましくは0.5～5重量部、着色剤が0.5～10重量部含まれていることが好ましい。

【0022】

前記トナー用樹脂は、スチレンーアクリル樹脂、スチレンーマレイン酸樹脂、スチレンーメタアクリル酸エステル共重合体、または／およびポリエステル樹脂であって、その酸価が5～50mg KOH/gであることが好ましい。トナー用樹脂は、酸価が5～30mg KOH/gのポリエステル樹脂またはスチレンーアクリル樹脂であると一層好ましい。トナー用樹脂は、トナーの帯電性と定着性とを向上させるするために、重量平均分子量／数平均分子量が2～10の範囲であることが好ましい。例示したトナー用樹脂を、単独で用いてもよく、複数種適宜混合して用いてもよい。

【0023】

静電荷像現像用トナーは、摩擦や衝撃等に強く、帯電の立上がり速度が速く、温度や湿度が変化しても長時間優れた帯電安定性を示す。

【0024】

【実施例】

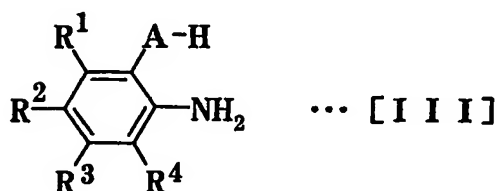
以下、本発明の実施例を詳細に説明する。

前記化学式【I】で示されるモノアゾ化合物は、以下のようにして合成される。

出発物質は、下記化学式【III】

【0025】

【化5】



【0026】

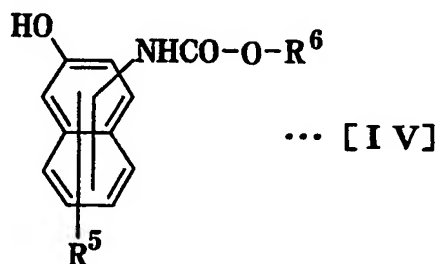
(式【III】中、R¹-、R²-、R³-、およびR⁴-は、水素原子；メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、tert-ブチル基で例示さ

れる直鎖状または分岐鎖状で炭素数1～18のアルキル基； $-\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ 、 $-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$ で例示される直鎖状または分岐鎖状で炭素数2～18のアルケニル基；フェニル基、トルイル基、ナフチル基で例示されるアリール基であって、F、Cl、Br、Iのようなハロゲン原子や炭素数1～18のアルキル基で例示される置換基を有するアリール基、または置換基を有していないアリール基；メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基のようなアルキル基で置換されていてもよく、置換されていなくてもよいスルホンアミド基；メシル基；ヒドロキシル基；メトキシ基、エトキシ基、イソプロポキシ基で例示される炭素数1～18のアルコキシル基；アセチルアミノ基；ベンゾイルアミノ基；F、Cl、Br、Iで例示されるハロゲン原子；ニトロ基； $-\text{COO}-\text{R}^7$ ($-\text{R}^7$ は水素原子または炭素数1～8のアルキル基)から選ばれる、同一または異なる基である。 $-\text{A}-$ は、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{COO}-$ である。)

で示されるアニリン誘導体と、下記化学式 [I V]

【0027】

【化6】



【0028】

(式 [I V] 中、 R^5 -は、水素原子；メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、tert-ブチル基で例示される直鎖または分岐鎖の炭素数1～18のアルキル基；直鎖または分岐鎖の炭素数1～18のアルケニル基；スルホンアミド基；フェニル基、トルイル基、ナフチル基で例示されるアリール基であって、F、Cl、Br、Iのようなハロゲン原子や炭素数1～18のアルキル基で例示される置換基を有していても、または置換基を有していなくてもよいアリール基；前記と同様な置換基を有していてもよく、置換基を有していなくてもよい、ベンジル基や α, α' -ジメチルベンジル基で例示されるアラルキル基

；スルホンアミド基；メシル基；ヒドロキシル基；メトキシ基、エトキシ基、イソプロポキシ基で例示される炭素数1～18のアルコキシ基；カルボキシ基；またはスルホン基である。 R^6 -は、水素原子；メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、tert-ブチル基で例示される直鎖または分岐鎖の炭素数1～18のアルキル基； $-CH_2CH=CH_2$ 、 $-C(CH_3)=CH_2$ で例示される直鎖または分岐鎖の炭素数2～18のアルケニル基；フェニル基、トリル基、ナフチル基で例示されるアリール基であって、F、Cl、Br、Iのようなハロゲン原子や炭素数1～18のアルキル基で例示される置換基を有するアリール基、または置換基を有していないアリール基；前記と同様な置換基を有していてもよく、置換基を有していなくてもよい、ベンジル基や α, α' -ジメチルベンジル基で例示されるアラルキル基；エトキシ基、イソプロポキシ基で例示される炭素数1～18のアルコキシ基であり、特に好ましいのはメチル基、エチル基、ブチル基、フェニル基である。)

で示される β -ナフトール誘導体である。

【0029】

前記化学式【III】で示されるアニリン誘導体をジアゾ化し、これと、カップリング成分である前記化学式【IV】で示される β -ナフトール誘導体とをカップリングすると、前記化学式【I】で示されるモノアゾ化合物が得られる。ジアゾ化カップリング反応は、水溶液、有機溶剤、または水-有機溶剤混合溶液中で行われる。

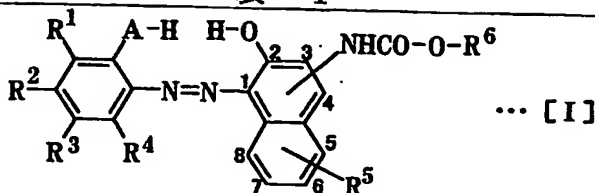
【0030】

得られたモノアゾ化合物は、 β -ナフトールの3～8位のいずれかに $-NHCO-O-R^6$ を有することが特徴である。また、 β -ナフトールの3～8位のいずれかに $-R^5$ を有している。このようなモノアゾ化合物の具体例を、表1に示す。

【0031】

【表 1】

表 1



	化合物 番号	-R ¹	-R ²	-R ³	-R ⁴	-A-	-R ⁵		-NHCO-O-R ⁶	
							位置	-R ⁵ 基	位置	-R ⁶ 基
モノ ア ソ 化 合 物 例	I-1	-H	-H	-Cl	-H	-O-	-	-H	8	-CH ₃
	I-2	-H	-H	-Cl	-H	-COO-	-	-H	8	-CH ₃
	I-3	-H	-H	- <i>tert</i> -C ₄ H ₉	-H	-O-	-	-H	8	-C ₂ H ₅
	I-4	-H	-H	-SO ₂ NH ₂	-H	-O-	-	-H	8	- <i>iso</i> -C ₄ H ₉
	I-5	-Cl	-H	-Cl	-H	-O-	-	-H	8	-CH ₂ -C ₆ H ₅
	I-6	-H	-SO ₂ NH ₂	-Cl	-H	-O-	-	-H	8	-C ₆ H ₅
	I-7	-H	-H	-F	-H	-O-	-	-H	8	-CH ₂ CH=CH ₂
	I-8	-H	-H	-Cl	-H	-O-	-	-H	8	-CH ₂ -Br
	I-9	-COOH	-H	-H	-H	-O-	-	-H	8	- <i>n</i> -C ₄ H ₉
	I-10	-H	-H	-C ₆ H ₅	-H	-O-	-	-H	8	-CH ₂ -CCl ₃
	I-11	-H	-H	-Cl	-H	-O-	-	-H	3	-CH ₃
	I-12	-H	-H	-Cl	-H	-O-	6	- <i>tert</i> -C ₄ H ₉	3	-CH ₃
	I-13	-H	-H	-Cl	-H	-COO-	-	-H	3	-C ₂ H ₅
	I-14	-H	-H	-F	-H	-O-	6	- <i>n</i> -C ₄ H ₉	3	- <i>n</i> -C ₄ H ₉
	I-15	-H	-SO ₂ NH ₂	-Cl	-H	-O-	-	-H	6	- <i>n</i> -C ₄ H ₉
	I-16	-H	-H	-Cl	-H	-O-	-	-H	5	-CH ₃
	I-17	-H	-H	-SO ₂ NH ₂	-H	-O-	4	-OH	7	-CH ₂ -C ₆ H ₅
	I-18	-H	-H	-F	-H	-O-	-	-H	7	- <i>iso</i> -C ₃ H ₇
	I-19	-NO ₂	-H	-NO ₂	-H	-O-	-	-H	8	- <i>tert</i> -C ₄ H ₉
	I-20	-H	-H	-F	-H	-O-	3	-COOH	7	- <i>tert</i> -C ₈ H ₁₇
	I-21	-H	-SO ₂ NH ₂	-Cl	-H	-O-	-	-H	8	-CH ₃
	I-22	-H	-H	-Cl	-H	-O-	-	-H	8	-C ₂ H ₅
	I-23	-H	-H	-Cl	-H	-O-	3	- <i>tert</i> -C ₈ H ₁₇	8	-CH ₃
	I-24	-H	-H	-Br	-H	-O-	-	-H	3	-CH ₃
	I-25	-H	-H	-SO ₂ NH ₂	-H	-O-	-	-H	8	-CH ₃
	I-26	-H	-H	-Br	-H	-O-	-	-H	8	-CH ₃
	I-27	-H	-H	- <i>tert</i> -C ₄ H ₉	-H	-O-	-	-H	8	-CH ₃

【0032】

表1中の式 [I] と、請求項1に記載の式 [I] とは、結合基の記載形式が一部相違しているが、同じ化学構造を示している。

【0033】

これらのモノアゾ化合物から、以下のようにして、前記化学式 [II] で示されるモノアゾ金属類含有化合物が合成される。

【0034】

モノアゾ化合物と、金属類付与剤とを、水または有機溶媒中で反応させる。すると、モノアゾ化合物が金属類と結合する。これが例えば水に分散されると析出する。それを濾別し、水洗後、乾燥すると、荷電制御剤であるモノアゾ金属類含有化合物が得られる。なお、有機溶媒中で反応させ、析出した生成物を濾別するだけでも前記化学式 [II] で示されるモノアゾ金属類含有化合物が得られる。

【0035】

モノアゾ金属類含有化合物の合成に用いる有機溶媒は、例えばメタノール、エタノール、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールジメチルエーテル（モノグライム）、ジエチレングリコールジメチルエーテル（ジグライム）、エチレングリコールジエチルエーテル、トリエチレングリコールジメチルエーテル（トリグライム）、テトラエチレングリコールジメチルエーテル（テトラグライム）、エチレングリコール、ジエチレングリコール、プロピレングリコール等のアルコール系、エーテル系、グリコール系有機溶媒；N，N-ジメチルホルムアミド、N，N-ジメチルアセトアミド、N-メチル-2-ピロリドン、ジメチルスホキシドのような非プロトン性極性溶媒であることが好ましい。

【0036】

金属類付与剤は例えば、硫酸アルミニウム、アルミニウムトリプロポキシド、アルミニウムトリブトキシド、塩基性酢酸アルミニウムのようなアルミニウム化合物；蟻酸クロム、酢酸クロム、硫酸クロム、塩化クロム、硝酸クロムのようなクロム化合物；塩化第一鉄、塩化第二鉄、硫酸第二鉄、硝酸第二鉄、トリエトキシ鉄のような鉄化合物；塩化コバルト、硝酸コバルト、硫酸コバルト等のコバル

ト化合物；塩化チタン、テトラブトキシチタン、テトライソプロポキシチタンのようなチタン化合物；塩化亜鉛、硫酸亜鉛のような亜鉛化合物が挙げられる金属付与剤である。

【0037】

金属類付与剤は、トリメトキシボランやトリプロポキシボランのようなホウ素化合物であるホウ素付与剤、テトライソプロポキシシランやテトラフェノキシシランのようなケイ素化合物であるケイ素付与剤が挙げられる半金属付与剤であってもよい。

【0038】

金属類付与剤は、金属アルコキシド；チタネート系、アルミニウム系カップリング剤のような金属カップリング剤；ホウ素アルコキシド；ケイ素アルコキシド；シランカップリング剤であってもよい。これらアルコキシド等を用いると、得られたモノアゾ金属類含有化合物は、金属アルコキシドのアルコキシ基と、金属の配位子との交換がすべて行われている場合もある。

【0039】

金属類付与剤は、モノアゾ化合物1当量に対して、金属類の $1/3 \sim 2$ 原子当量用いられると好ましく、 $1/2 \sim 2/3$ 原子当量用いられると一層好ましい。

【0040】

モノアゾ金属類含有化合物は、金属類の種類および価数、合成させる際のpH条件、およびそれを析出させて濾別する際のpH条件によって、モノアゾ化合物s個の分子と、金属類Mのq個の原子とが結合した、前記式【II】の種々の構造をとる。

【0041】

モノアゾ金属類含有化合物は、対イオンを有していなくてもよい。モノアゾ金属類含有化合物は、対イオン $(B)^{V+}$ または $(B)^{V-}$ を有していてもよい。

【0042】

対イオンの有無やその種類は、モノアゾ金属類含有化合物を合成させる際の共存するイオン種やpH条件、またはモノアゾ金属類含有化合物を析出させて濾別する際のpH条件によって、変化する。例えば、モノアゾ金属類含有化合物を析

出させ濾別する際、塩酸中、酸性下で行えば対イオン $(B)^{v+}$ は H^+ となり、水酸化ナトリウム溶液中、強アルカリ性下で行えば対イオン $(B)^{v+}$ は Na^+ となり、水酸化ナトリウム溶液中で中性に近い弱アルカリ性下で行えば対イオン $(B)^{v+}$ は H^+ と Na^+ とが混在する。

【0043】

また、金属類付与剤として金属アルコキシド、半金属アルコキシドを用いると、モノアゾ金属類含有化合物の中心金属類Mは一部がモノアゾ化合物と結合し一部がアルコキシ基と結合するため、このアルコキシ基の結合数によって、対イオン $(B)^{v+}$ または $(B)^{v-}$ の種類に応じた価数および対イオンの係数が一義的に定まる。

【0044】

モノアゾ金属類含有化合物の同定は、例えば高速原子衝撃型イオン化法質量分析 (FAB-MS) のような質量分析により行った。

【0045】

モノアゾ金属類含有化合物は、モノアゾ化合物の β -ナフトール環に $-NHC(O)-O-R^6$ 基を有していると、耐熱性に優れるので、加熱によっても分解したり昇華したりしない。

【0046】

モノアゾ金属類含有化合物の具体例を、表2に示す。

【0047】

【表 2】

表 2

<div style="display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="text-align: center; margin-right: 20px;"> $D \left[\begin{array}{c} \text{MO}_q^- (\text{O}-\text{R}^8)_r \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{R}^1 \text{---} \text{A} \text{---} \text{O} \text{---} \text{N} \text{---} \text{N} \text{---} \text{O} \text{---} \text{C}(\text{R}^5) \text{---} \text{NHCO-O-R}^6 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{R}^2 \text{---} \text{C} \text{---} \text{R}^3 \text{---} \text{R}^4 \end{array} \right]_s$ </div> <div style="margin-right: 20px;">t-または t +</div> <div style="margin-right: 20px;">u (B) ^{v+}または ^{v-}</div> <div>... (2)</div> </div>										
	化合物 番号	p	モノ 化合物	s	M	q	-(OR ⁸) _r	t- または t+	u	(B) ^{v+} または(B) ^{v-}
モ ノ ア ソ 金 属 類 含 有 化 合 物 例	II-1	1	I-1	2	Fe	1	-	1-	1	Na ⁺
	II-2	1	I-3	2	Al	1	-	1-	1	NH ₄ ⁺
	II-3	1	I-4	3	Fe	2	-	0	2	-
	II-4	1	I-5	2	Zn	1	-	2-	1	H ⁺
	II-5	1	I-6	3	Zn	2	-	0	1	-
	II-6	1	I-7	3	Al	2	-	0	1	-
	II-7	1	I-8	1	Ca	1	-	0	1	-
	II-8	1	I-9	1	Mg	1	-	0	1	-
	II-9	1	I-10	1	Zr	1	-	0	1	-
	II-10	1	I-1	2	Al	1	-	1-	1	H ⁺
	II-11	1	I-1	2	Fe	1	-	1-	1	H ⁺
	II-12	1	I-21	2	Fe	1	-	1-	1	NH ₄ ⁺
	II-13	1	I-22	2	Fe	1	-	1-	1	H ⁺
	II-14	1	I-11	2	Fe	1	-	1-	1	Na ⁺
	II-15	1	I-12	2	Fe	1	-	1-	1	H ⁺
	II-16	1	I-11	3	Fe	2	-	0	1	-
	II-17	1	I-16	1	Zn	1	-	0	1	-
	II-18	1	I-19	2	Fe	1	-	1-	1	NH ₄ ⁺
	II-19	1	I-15	2	Fe	1	-	1-	1	C ₁₂ H ₂₅ NH ₃ ⁺
	II-20	1	I-19	2	Al	1	-	1-	1	H ⁺
	II-21	1	I-1	2	Cr	1	-	1-	1	H ⁺
	II-22	1	I-25	2	Fe	1	-	1-	1	(C ₆ H ₅ CH ₂)(CH ₃) ₃ N ⁺
	II-23	1	I-1	2	Si	1	-	0	1	-
	II-24	1	I-1	2	B	1	-	1-	1	H ⁺
	II-25	1	I-6	2	B	1	-	1-	1	NH ₄ ⁺
	II-26	1	I-3	2	Al	1	-	1-	1	H ⁺

【0048】

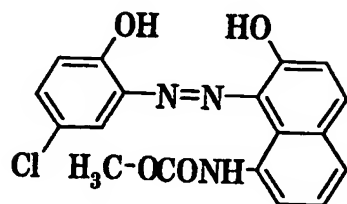
表 2 中の式 [I I] と、請求項 2 に記載の式 [I I] とは、結合基の記載形式

が一部相違しているが、同じ化学構造を示している。

【0049】

さらに、下記化学式のモノアゾ化合物（表1中の化合物番号I-1）

【化7】



(I-1)

【0050】

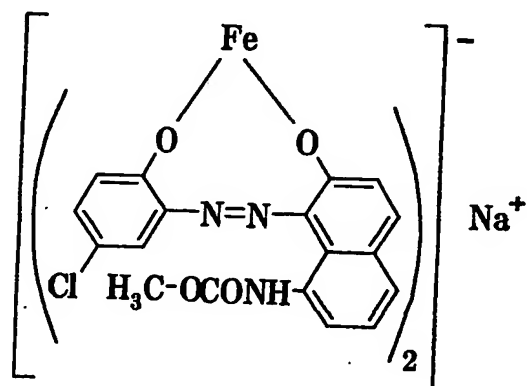
を用いて合成される別なモノアゾ金属類含有化合物の具体的な構造式を以下に示す。

【0051】

下記化学式（II-27）はこのモノアゾ化合物と、金属類であるFe(III)との比が2:1であるモノアゾ鉄化合物である。

【0052】

【化8】



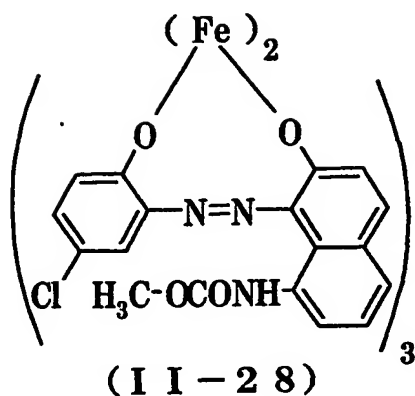
(II-27)

【0053】

下記化学式（II-28）はこのモノアゾ化合物と、金属類であるFe(III)との比が3:2であるモノアゾ鉄化合物である。

【0054】

【化 9】

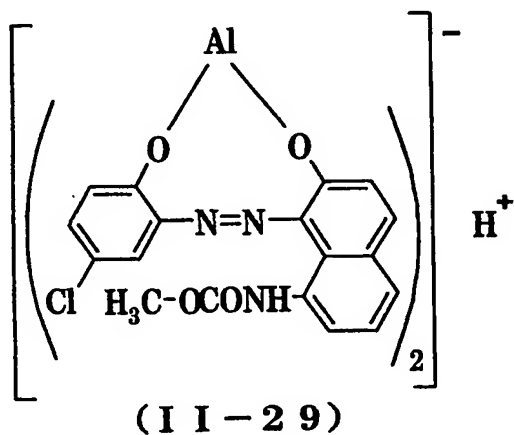


【0055】

下記化学式 (I I - 2 9) はこのモノアゾ化合物と、金属類である A l (I I I) との比が 2 : 1 であるモノアゾアルミニウム化合物である。

【0056】

【化 10】

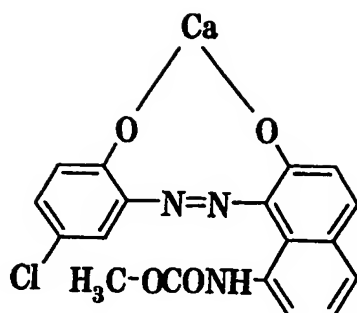


【0057】

下記化学式 (I I - 3 0) はこのモノアゾ化合物と、金属類である C a (I I) との比が 1 : 1 であるモノアゾカルシウム化合物である。

【0058】

【化 1 1】



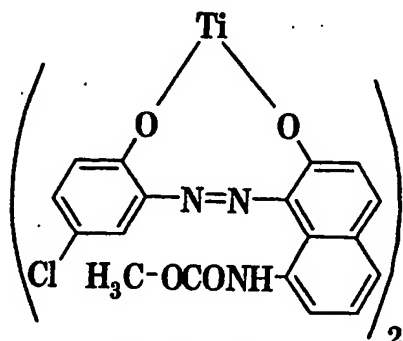
(II-30)

【0059】

下記化学式 (II-31) はこのモノアゾ化合物と、金属類である Ti (IV) との比が 2 : 1 であるモノアゾチタン化合物である。

【0060】

【化 1 2】



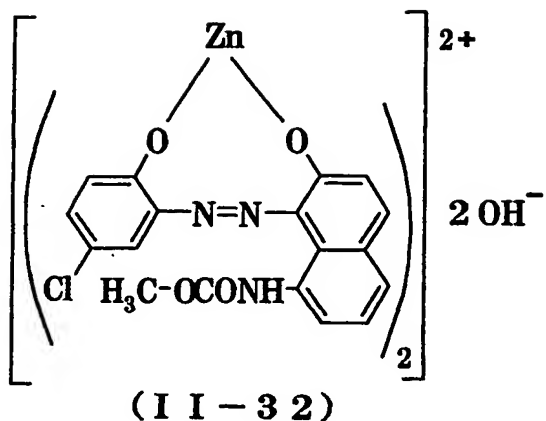
(II-31)

【0061】

下記化学式 (II-32) はこのモノアゾ化合物と、金属類である Zn (II) との比が 2 : 1 であるモノアゾ亜鉛化合物である。

【0062】

【化13】

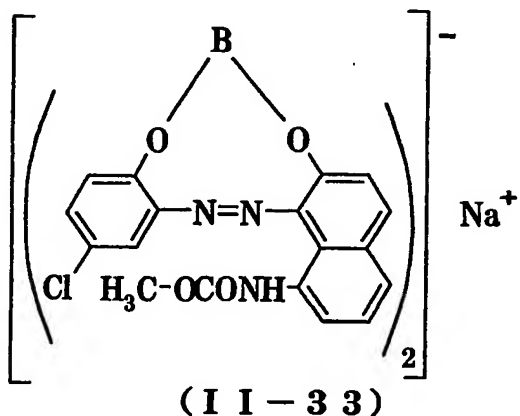


【0063】

下記化学式 (II-33) はこのモノアゾ化合物と、金属類である B (III) との比が 2 : 1 であるモノアゾホウ素化合物である。

【0064】

【化14】

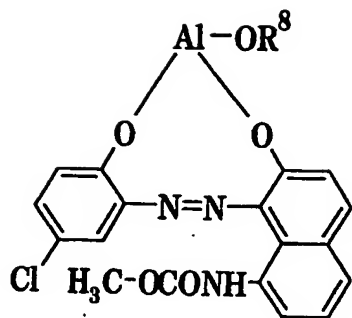


【0065】

下記化学式 (II-34) はこのモノアゾ化合物と、アルコキシル基も結合している金属類である A1 (III) との比が 1 : 1 であるモノアゾアルミニウム化合物である。

【0066】

【化15】



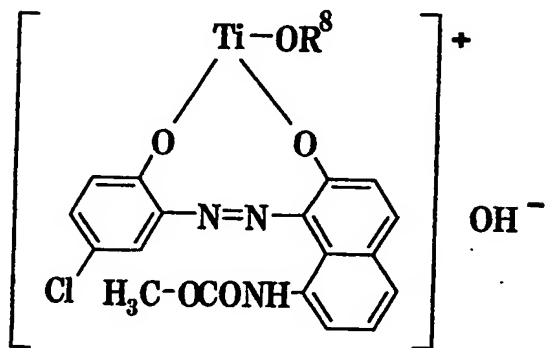
(II-34)

【0067】

下記化学式 (II-35) はこのモノアゾ化合物と、アルコキシル基も結合している金属類である Ti (IV) との比が 1 : 1 であるモノアゾチタニウム化合物である。

【0068】

【化16】



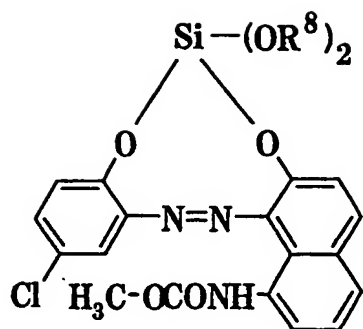
(II-35)

【0069】

下記化学式 (II-36) はこのモノアゾ化合物と、アルコキシル基が結合した金属類である Si (IV) との比が 1 : 1 であるモノアゾケイ素化合物である。

【0070】

【化17】



(II-36)

【0071】

荷電制御剤は、このモノアゾ金属含有化合物を含むものである。荷電制御剤は、単一のモノアゾ金属類含有化合物を含んでいてもよく、異なる構造のモノアゾ金属類含有化合物を複数含んでいてもよい。荷電制御剤は、別な荷電制御剤、例えば、モノアゾ染料の金属錯塩、直鎖または分岐鎖のアルキル基を有していてもよいサリチル酸金属化合物より具体的にはこの金属がFe、Al、Zn、Crなどであるサリチル酸金属錯塩やサリチル酸金属塩を含んでいてもよい。

【0072】

次に、モノアゾ金属類含有化合物を含むこの荷電制御剤を用い、以下のようにして静電荷像現像用トナーを調製する。

【0073】

荷電制御剤、トナー用樹脂、着色剤、および必要に応じトナーの品質を向上させるために適宜使用される添加剤を、ボールミルのような混合機により充分混合した後、加熱ロール、ニーダー、エクストルーダーのような熱混練機により溶融混練する。これを冷却固化させた後、粉碎および分級すると、平均粒径5～20 μmの静電荷像現像用トナーが得られる。

【0074】

また、トナー用樹脂溶液中に、この荷電制御剤、着色剤、および必要に応じ添加剤を分散した後、噴霧乾燥することにより静電荷像現像用トナーを調製してもよい。重合すると結着樹脂であるトナー用樹脂になる単量体に、荷電制御剤、着

色剤、および必要に応じ添加剤を混合して乳化懸濁液とし、その後重合させて静電荷像現像用トナーを調製してもよい。

【0075】

黒色トナー用の着色剤として、pHが酸性から塩基性までのカーボンブラック例えば、MA100、MA11、MA8、MA7、#40、#44（いずれも三菱化学社製の商品名）；ラーベン1250（コロニアンカーボン社製の商品名）；モナーク880、モーガルL、モーガル660R（いずれもキャボット社製の商品名）；カラーブラックFW2、スペシャルブラック250、プリンテックス90（いずれもデグッサ社製の商品名）が挙げられる。カーボンブラックと、染料や顔料を併用してもよい。

【0076】

カラートナー用の着色剤として、キノフタロンイエロー、ハンザイエロー、イソインドリノンイエロー、ペリノンオレンジ、ペリレンマルーン、ローダミン6Gレーキ、キナクリドン、アンスアンスロンレッド、ローズベンガル、銅フタロシアニンブルー、銅フタロシアニングリーン、ジケトピロロピロールのような有機顔料；チタンホワイト、チタンイエロー、群青、コバルトブルー、ペんがらのような無機顔料が挙げられる。これらの着色剤を、単独で配合してもよく、複数種混合して配合しもよい。これらの顔料と、染料やその他の市販の顔料とを併用してもよい。

【0077】

添加剤として、例えば、オフセット防止剤、流動性改良剤、クリーニング助剤、トナーの現像形態に応じ導電性物質、磁性体微粒子を内添または外添してもよい。オフセット防止剤は、例えば、低分子量ポリプロピレン、ポリエチレン、酸化型のポリプロピレン、酸化型のポリエチレンのようなポリオレフィン型ワックス；カルナウバワックス、ライスワックス、モンタン型ワックスのような天然ワックスが挙げられ、中でも平均分子量が500～15000までのワックスであると一層好ましい。流動性改良剤は、例えばシリカ、酸化アルミニウム、酸化チタンのような金属酸化物、フッ化マグネシウムが挙げられる。クリーニング助剤は、例えばステアリン酸の金属石鹸；フッ素系合成樹脂、シリコン系合成樹脂、

スチレンー（メタ）アクリル系合成樹脂のような合成樹脂の微粒子が挙げられる。導電性物質は、例えば導電性カーボンブラック、グラファイトが挙げられる。磁性体微粒子は、鉄、コバルト、ニッケルのような強磁性金属、合金、フェライトのようなこれらの酸化物で例示される強磁性体の微粒子が挙げられる。

【 0 0 7 8 】

この静電荷像現像用トナーを用いた 2 成分現像剤は、このトナーとキャリアとを混合して調製したもので、2 成分磁気ブラシ現像法等により現像する際に使用される。このキャリアとして、例えば、粒径 5 0 ～ 2 0 0 μ m 程度の鉄粉、ニッケル粉、フェライト粉、ガラスビーズ、およびこれらの表面をアクリル酸エステル共重合体、スチレンーアクリル酸エステル共重合体、スチレンーメタクリル酸エステル共重合体、シリコン樹脂、ポリアミド樹脂、またはフッ化エチレン系樹脂でコーティングしたものが挙げられる。

【 0 0 7 9 】

この静電荷像現像用トナーを用いた 1 成分現像剤は、このトナーの調製の際に、例えば鉄粉、ニッケル粉、フェライト粉のような強磁性材料の微粉体を適量添加分散させたもので、接触現像法、ジャンピング現像法等により現像する際に使用される。

【 0 0 8 0 】

以下に、モノアゾ化合物の合成、それを用いたモノアゾ金属類含有化合物の合成、このモノアゾ金属類含有化合物を荷電制御剤として含んでいる静電荷像現像用トナーの調製、およびこのトナーを用いた記録紙への画像の形成について実施例 1 ～ 5 に示す。また、本発明を適用外の例について比較例 1 ～ 5 に示す。

【 0 0 8 1 】

（実施例 1）

①モノアゾ化合物（化合物番号（I-1））の合成および昇華性確認試験

4-クロル-2-アミノフェノール 49.5 g を、35.6% の濃塩酸 119.8 g、および 2-プロパノール 340 ml に加え攪拌した後、0 ～ 5℃ に氷冷し、36.3% の亜硝酸ナトリウム水溶液 66.85 g を同温度に保ちながら、90 分間かけて添加後、90 分間攪拌し、ジアゾ化反応を行った。反応液中に析

出したNaClをろ過によって除去し、ジアゾ化合物が含まれている濾液を得た。0～5℃でこの濾液を、2-プロパノール340mlと、48.86%の水酸化ナトリウム水溶液84.6gと、1-メトキシカルボアミド-7-ナフトール74.8gとの混合液に徐々に滴下し、90分間攪拌しカップリング反応を行った。次いでこの反応液に濃塩酸を加え酸性にした後、ろ過、水洗浄、乾燥を行い、化合物番号(I-1)(表1参照)のモノアゾ化合物95.8gを得た。

【0082】

次いで、このモノアゾ化合物の昇華確認試験を行った。25mlの坩堝にこのモノアゾ化合物100mgと、酸価19mg KOH/gの樹脂2gとを入れて攪拌混合し、次いで坩堝の上を濾紙で蓋をした。坩堝の底を190℃で1時間加熱した後、濾紙の下面を観察したところ、モノアゾ化合物由来の赤色昇華物の付着が認められず、このモノアゾ化合物には昇華性がないことを確認した。

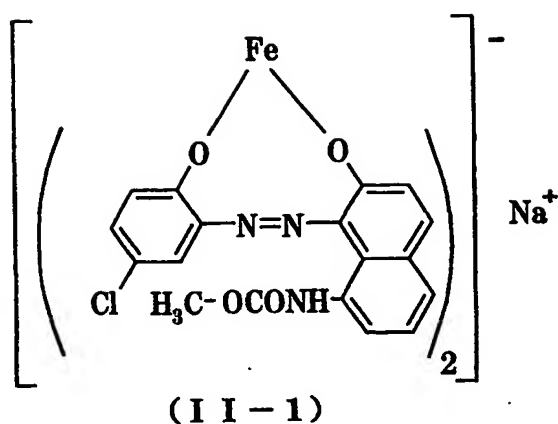
【0083】

②モノアゾ金属類含有化合物(化合物番号(II-1))の合成および昇華性確認試験

このモノアゾ化合物40gに、メタノール342mlと、48.86%の水酸化ナトリウム水溶液21.2gとを加え、68℃で2時間加熱還流した後、金属類付与剤として38.9%の塩化第二鉄水溶液21.59gを徐々に加え、68℃で2時間加熱還流し反応を行った。反応後、室温まで冷却し析出した生成物を濾別し、水洗、乾燥すると、下記式で示される化合物番号(II-1)(表2参照)のモノアゾ金属類含有化合物が39.9g得られた。

【0084】

【化 18】



【0085】

このモノアゾ金属類含有化合物の構造をFAB-MS測定により確認した。測定には、JMS-AX505HA（日本電子社製の商品名）を使用した。測定条件は、

キセノンガス使用

分解能：500、50-2500M/Z

1次加速電圧：6.0kV

2次加速電圧：2.5kV

イオンマルチプライヤ：2.2kV

である。このモノアゾ金属類含有化合物を、マトリックスであるm-ニトロベンジルアルコールに溶解して、FABターゲットに約20mg塗布し、キセノンビームを用いて測定したところ、図1に示すFAB-MSスペクトルを得た。測定値は794.1であり、対イオンを除いて算出した理論値796.4とほぼ一致した。

【0086】

対イオンは、原子吸光分析により、Naであることが確認された。

【0087】

この結果から、このモノアゾ金属類含有化合物は、モノアゾ化合物と、金属類であるFe(III)との比が2:1である前記式であるモノアゾ鉄化合物（化合物番号(II-1)）であると推定された。

【0088】

次にこのモノアゾ金属類含有化合物の昇華確認試験を行った。2.5 ml の坩堝にこのモノアゾ金属類含有化合物 100 mg と、酸価 19 の樹脂 2 g とを入れて攪拌混合し、次いで坩堝の上を濾紙で蓋をした。坩堝の底を 190℃ で 1 時間加熱した後、濾紙の下面を観察したところ、モノアゾ金属類含有化合物由来の昇華物の付着が認められず、このモノアゾ金属類含有化合物は昇華性がないことを確認した。

【0089】

③ 静電荷現像用トナーの調製

荷電制御剤としてこのモノアゾ金属類含有化合物（化合物番号（I I - 1））1 重量部と、トナー用樹脂としてポリエステル樹脂である HP-301（日本合成化学社製の商品名）100 重量部および低重合ポリプロピレンであるビスコール 550P（三洋化成社製の商品名）2 重量部と、着色剤としてカーボンブラックである MA-100（三菱化学社製の商品名）6 重量部とを、高速ミルで均一に予備混合してプレミックスを調製した。このプレミックスを、加熱ロールで熔融混練した後、冷却し、超遠心粉碎機で粗粉碎した。得られた粗碎物を分級機付のエアージェットミルを用いて微粉碎することにより、平均粒径約 10 μ m の静電荷現像用トナーを得た。

【0090】

④ 記録紙への画像の形成

得られたトナー 5 重量部に対して鉄粉キャリア TEFV200/300（パウダーテック社製の商品名）100 重量部を混合して、現像剤を調製した。

【0091】

この現像剤をプラスチック瓶中で 52.5 g 計量し、回転数 100 rpm のボールミルにより攪拌して現像剤を帯電させ、20℃ で相対湿度 60% の条件で経時帯電量を測定した。攪拌時間と摩擦帯電量との相関を図 2 に示す。

【0092】

この現像剤は、帯電安定性、および帯電持続性が良好であった。この現像剤を用いて市販の複写機により、記録紙へ画像を繰り返し形成したところ、画像は、

カブリがなく、細線再現性が良好であり、画像濃淡の変動のない良質なものであった。また、オフセット現象も全く観察されなかった。

【0093】

(実施例2)

①モノアゾ化合物(化合物番号(I-3))の合成および昇華性確認試験

実施例1の4-クロル-2-アミノフェノールに代えて4-tert-ブチル-2-アミノフェノールを用いたことと、1-メトキシカルボアミド-7-ナフトールに代えて1-エトキシカルボアミド-7-ナフトールを用いたこと以外は実施例1の①と同様にして、化合物番号(I-3)(表1参照)のモノアゾ化合物98.6gを得た。

【0094】

次いで、このモノアゾ化合物について、実施例1の①と同様にして昇華確認試験を行った。濾紙の下面を観察したところ、モノアゾ化合物由来の赤色昇華物の付着が認められず、このモノアゾ化合物には昇華性がないことを確認した。

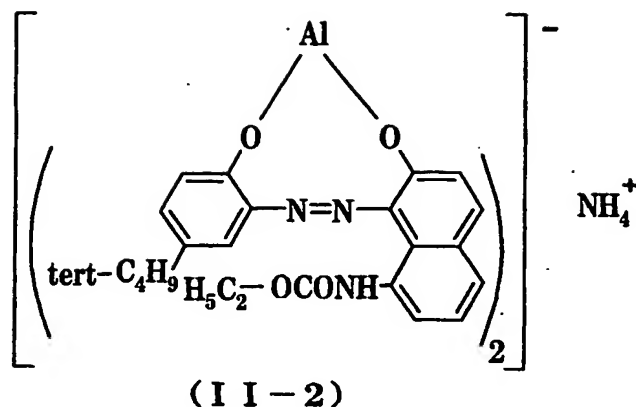
【0095】

②モノアゾ金属類含有化合物(化合物番号(II-2))の合成および昇華性確認試験

このモノアゾ化合物(I-3)を用いたことと、金属付与剤として38.9%塩化第二鉄水溶液に代えて38%硫酸アルミニウム水溶液を用いたこと以外は実施例1の②と同様に反応した。反応後、反応混合液に20%塩化アンモニウム水溶液13.7gを加え、更に80℃で30分間加熱攪拌した。その後、室温まで冷却し析出した生成物を濾別し、水洗、乾燥すると、下記式で示される化合物番号(II-2)(表2参照)のモノアゾ金属類含有化合物が37.2g得られた。

【0096】

【化19】



【0097】

次いで、このモノアゾ金属類含有化合物について、実施例1の②と同様にして昇華確認試験を行った。濾紙の下面を観察したところ、モノアゾ金属類含有化合物由来の昇華物の付着が認められず、このモノアゾ金属類含有化合物は昇華性がないことを確認した。

【0098】

③静電荷像現像用トナーの調製

荷電制御剤としてこのモノアゾ金属類含有化合物(II-2)の1重量部と、トナー用樹脂としてスチレン-アクリル共重合樹脂であるCPR600B（三井化学社製の商品名）100重量部および低重合ポリプロピレンであるビスコール550P（三洋化成社製の商品名）5重量部と、着色剤としてカーボンブラックであるMA-100（三菱化学社製の商品名）7重量部とを用いたこと以外は、実施例1の③と同様にして静電荷像現像用トナーを得た。

【0099】

④記録紙への画像の形成

得られたトナーを用いて、実施例1の④と同様にして、現像剤を調製し、経時帯電量を測定した。攪拌時間と摩擦帯電量との相関を図2に示す。

【0100】

この現像剤は、帯電安定性、および帯電持続性が良好であった。この現像剤を用いて市販の複写機により、記録紙へ画像を繰り返し形成したところ、画像は、

カブリがなく、細線再現性が良好であり、画像濃淡の変動のない良質なものであった。また、オフセット現象も全く観察されなかった。

【0101】

(実施例3)

①モノアゾ化合物の合成

実施例1の4-クロル-2-アミノフェノールに代えて4-フルオロ-2-アミノフェノールを用いたこと以外は、実施例1の①と同様にして、モノアゾ化合物を得た。

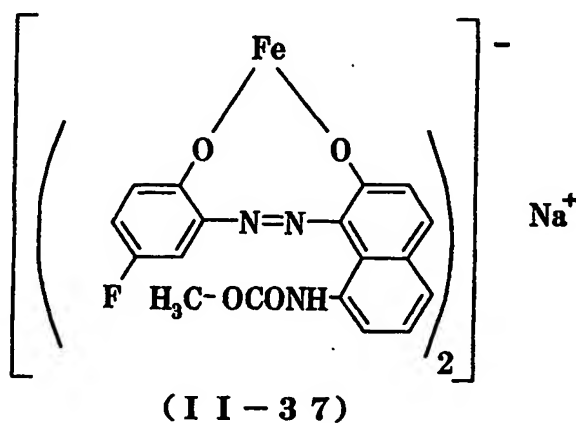
【0102】

②モノアゾ金属類含有化合物の合成

このモノアゾ化合物を用いたこと以外は実施例1の②と同様にして、モノアゾ金属類含有化合物として下記式で示されるモノアゾ鉄化合物(II-37)が36.9g得られた。

【0103】

【化20】



【0104】

③静電荷像現像用トナーの調製

荷電制御剤としてこのモノアゾ金属類含有化合物(II-37)の1重量部を用いたこと以外は、実施例1の③と同様にして静電荷現像用トナーを得た。

【0105】

④記録紙への画像の形成

得られたトナーを用いて、実施例1の④と同様にして、現像剤を調製し、経時帯電量を測定した。攪拌時間と摩擦帯電量との相関を図2に示す。

【0106】

この現像剤は、帯電安定性、および帯電持続性が良好であった。この現像剤を用いて市販の複写機により、記録紙へ画像を繰り返し形成したところ、画像は、カブリがなく、細線再現性が良好であり、画像濃淡の変動のない良質なものであった。また、オフセット現象も全く観察されなかった。

【0107】

(実施例4)

①モノアゾ化合物（化合物番号(I-11)）の合成

実施例1の1-メトキシカルボアミド-7-ナフトールに代えて3-メトキシカルボアミド-2-ナフトールを用いたこと以外は実施例1の①と同様にして、化合物番号(I-11)（表1参照）のモノアゾ化合物を得た。

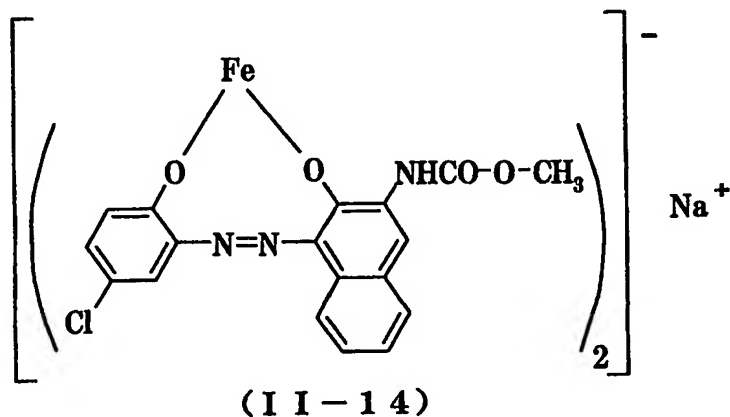
【0108】

②モノアゾ金属類含有化合物（化合物番号(II-14)）の合成

このモノアゾ化合物(I-11)を用いたこと以外は実施例1の②と同様すると、下記式で示される化合物番号(II-14)（表2参照）のモノアゾ金属類含有化合物が35.7g得られた。

【0109】

【化21】



【0110】

③ 静電荷現像用トナーの調製

荷電制御剤としてこのモノアゾ金属類含有化合物（化合物番号（II-14））

1 重量部を用いたこと以外は、実施例 1 の③と同様にして静電荷現像用トナーを得た。

【0111】

④ 記録紙への画像の形成

得られたトナーを用いて、実施例 1 の④と同様にして、現像剤を調製し、経時帯電量を測定した。攪拌時間と摩擦帯電量との相関を図 2 に示す。

【0112】

この現像剤は、帯電安定性、および帯電持続性が良好であった。この現像剤を用いて市販の複写機により、記録紙へ画像を繰り返し形成したところ、画像は、カブリがなく、細線再現性が良好であり、画像濃淡の変動のない良質なものであった。また、オフセット現象も全く観察されなかった。

【0113】

（実施例 5）

① モノアゾ化合物の合成

実施例 2 の 4-tert-ブチル-2-アミノフェノールに代えて 4-スルホンアミド-2-アミノフェノールを用いたことと以外は実施例 2 の①と同様にして、モノアゾ化合物を得た。

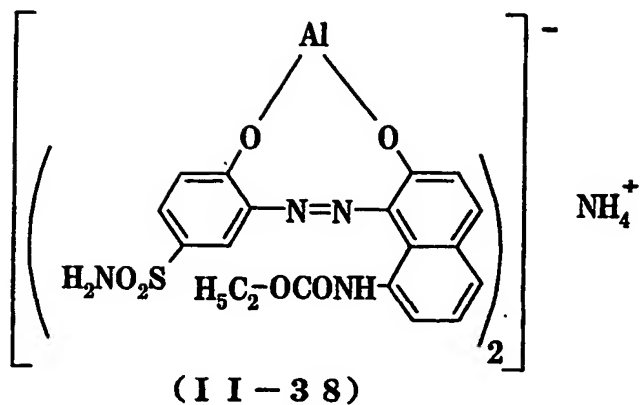
【0114】

② モノアゾ金属類含有化合物の合成

このモノアゾ化合物を用いたこと以外は実施例 2 の②と同様して、下記式で示されるモノアゾ金属類含有化合物としてモノアゾ鉄化合物（II-38）が 29.8 g 得られた。

【0115】

【化 2 2】



【0116】

③ 静電荷現像用トナーの調製

荷電制御剤としてこのモノアゾ金属類含有化合物(II-38)の1重量部を用いたこと以外は、実施例2の③と同様にして静電荷現像用トナーを得た。

【0117】

④ 記録紙への画像の形成

得られたトナーを用いて、実施例1の④と同様にして、現像剤を調製し、経時帯電量を測定した。攪拌時間と摩擦帯電量との相関を図2に示す。

【0118】

この現像剤は、帯電安定性、および帯電持続性が良好であった。この現像剤を用いて市販の複写機により、記録紙へ画像を繰り返し形成したところ、画像は、カブリがなく、細線再現性が良好であり、画像濃淡の変動のない良質なものであった。また、オフセット現象も全く観察されなかった。

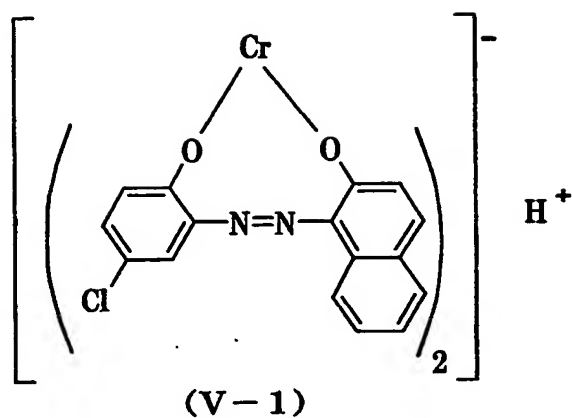
【0119】

(比較例1)

荷電制御剤として下記式で示されるモノアゾ金属類含有化合物(V-1)

【0120】

【化 23】



【0121】

を用いたこと以外は、実施例 1 と同様にして静電荷現像用トナーを得、現像剤を調製し、経時帯電量を測定した。攪拌時間と摩擦帯電量との相関を図 2 に示す。

【0122】

この現像剤は、帯電安定性、および帯電持続性が不十分であった。この現像剤を用いて市販の複写機により、記録紙へのトナーの画像を繰り返し形成したところ、画像にかぶり等が認められた。したがってモノアゾ金属類含有化合物(V-1)は、荷電制御剤として適当でない。

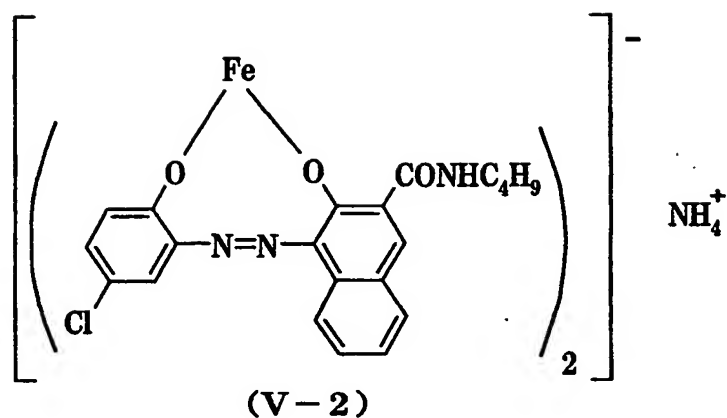
【0123】

(比較例 2)

比較例 1 のモノアゾ金属類含有化合物(V-1)に代えて、下記式で示されるモノアゾ金属類含有化合物(V-2)

【0124】

【化 24】



【0125】

を用いたこと以外は、比較例 1 と同様にして静電荷現像用トナーを得、現像剤を調製し、経時帯電量を測定した。攪拌時間と摩擦帯電量との相関を図 2 に示す。

【0126】

この現像剤は、帯電安定性、および帯電持続性が不十分であった。この現像剤を用いて市販の複写機により、記録紙へのトナーの画像を繰り返し形成したところ、画像にかぶり等が認められた。したがってモノアゾ金属類含有化合物(V-2)は、荷電制御剤として適当でない。

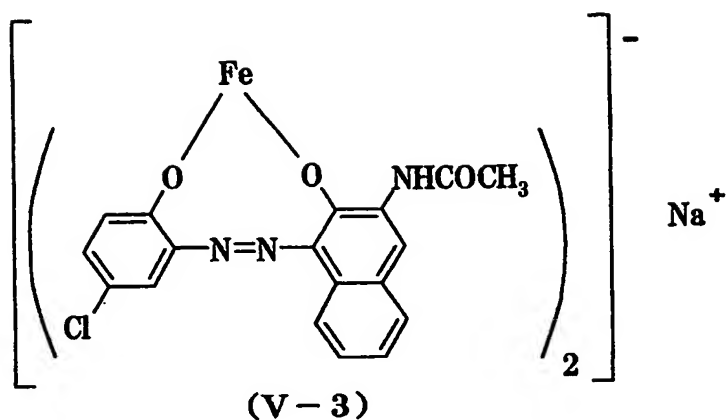
【0127】

(比較例 3)

比較例 1 のモノアゾ金属類含有化合物(V-1)に代えて、下記式で示されるモノアゾ金属類含有化合物(V-3)

【0128】

【化 25】



【0129】

を用いたこと以外は、比較例 1 と同様にして静電荷現像用トナーを得、現像剤を調製し、経時帯電量を測定した。攪拌時間と摩擦帯電量との相関を図 2 に示す。

【0130】

この現像剤は、帯電安定性、および帯電持続性が不十分であった。この現像剤を用いて市販の複写機により、記録紙へのトナーの画像を繰り返し形成したところ、画像にかぶり等が認められた。したがってモノアゾ金属類含有化合物(V-3)は、荷電制御剤として適当でない。

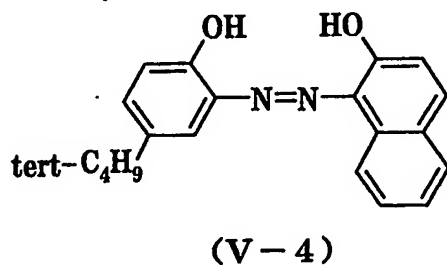
【0131】

(比較例 4)

下記式で示されるモノアゾ化合物(V-4)を用いて、実施例 1 の①と同様にして昇華性確認試験を行った。濾紙の下面を観察したところ、濾紙が赤色に染まっており、モノアゾ化合物に由来する昇華物が確認された。

【0132】

【化 26】



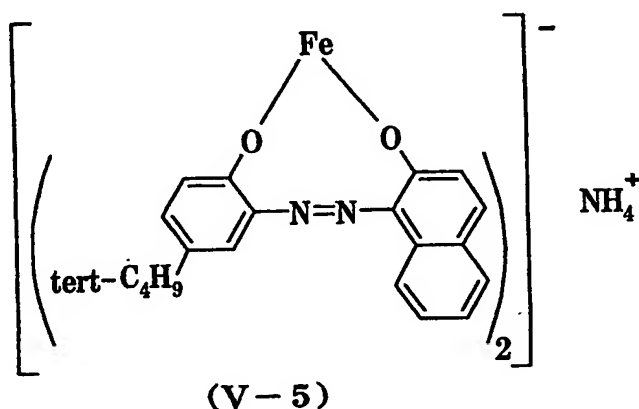
【0133】

(比較例5)

下記式で示されるモノアゾ鉄化合物(V-5)を用いて、実施例1の②と同様に昇華性確認試験を行った。濾紙の下面を観察したところ、濾紙が赤色に染まっており、モノアゾ鉄化合物に由来する昇華物が確認された。

【0134】

【化27】



【0135】

【発明の効果】

以上、詳細に説明したように、モノアゾ化合物から合成された本発明のモノアゾ金属類含有化合物を含む荷電制御剤は、トナーを調製する際に添加されるもので、トナー用樹脂に対する親和性と分散性が優れており、荷電制御剤として均一に分布する結果、帯電量分布がシャープで帯電量の均一性が高く、トナーを負電荷に帯電させることができる。荷電制御剤は、機械的摩擦や衝撃、電氣的衝撃や光照射に強いうえ、帯電の立上がりが速く、長時間安定して帯電させることができ、耐環境性特に高温高湿状態での荷電制御特性の安定性が良好なものである。荷電制御剤は、有害な重金属を含まず、エームテストが陰性で安全性が高く、環境を汚染しない。

【0136】

本発明の静電荷像現像用トナーは、モノアゾ金属類含有化合物を含んでいるため、帯電性が優れている。また、広範な温度域での優れた定着性および非オフセ

ット性を有している。さらに、高温高湿や温度湿度変化に対する帯電特性の安定性、帯電特性の経時的安定性、トナーを繰返し使用する場合の帯電特性の安定性が優れ、帯電の立ち上がりが速い。これを用いて記録紙に画像を形成した場合、画像は安定で高解像度のものが得られ綺麗である。このトナーを調製する際のトナー用樹脂との混練時、および記録紙へのトナーの定着時に、昇華物が発生せず、環境を汚染しない。

【 0 1 3 7 】

このトナーは、電子写真システムにおいてトナー像を現像する際に用いられ、記録紙へ高解像度の画像を形成させることができる。

【図面の簡単な説明】

【図 1】

本発明を適用するモノアゾ金属類含有化合物の F A B - M S スペクトルである。

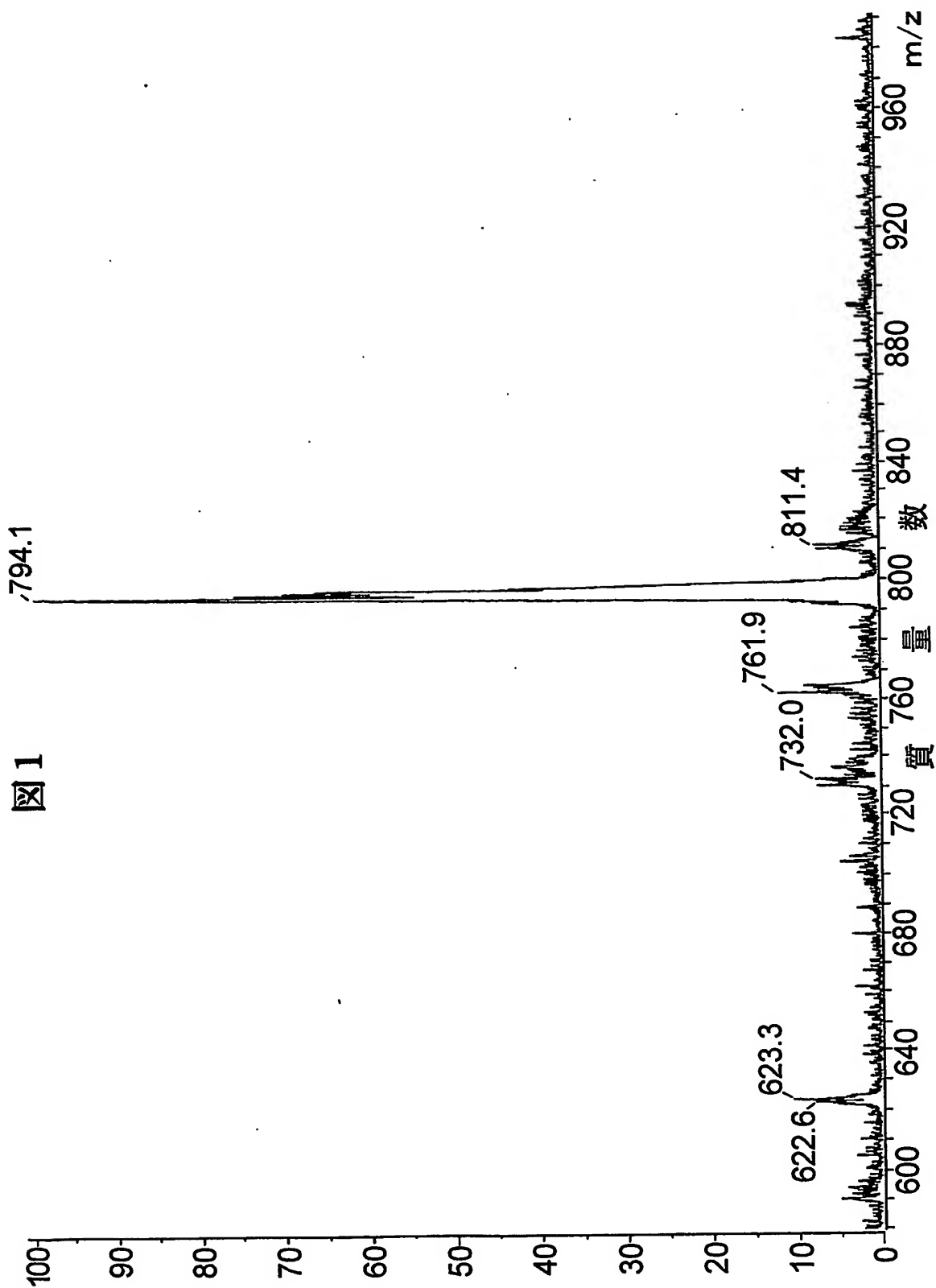
【図 2】

本発明を適用する静電荷現像用トナーを用いて調製した現像剤の攪拌時間と摩擦帯電量との相関関係を示す図である。

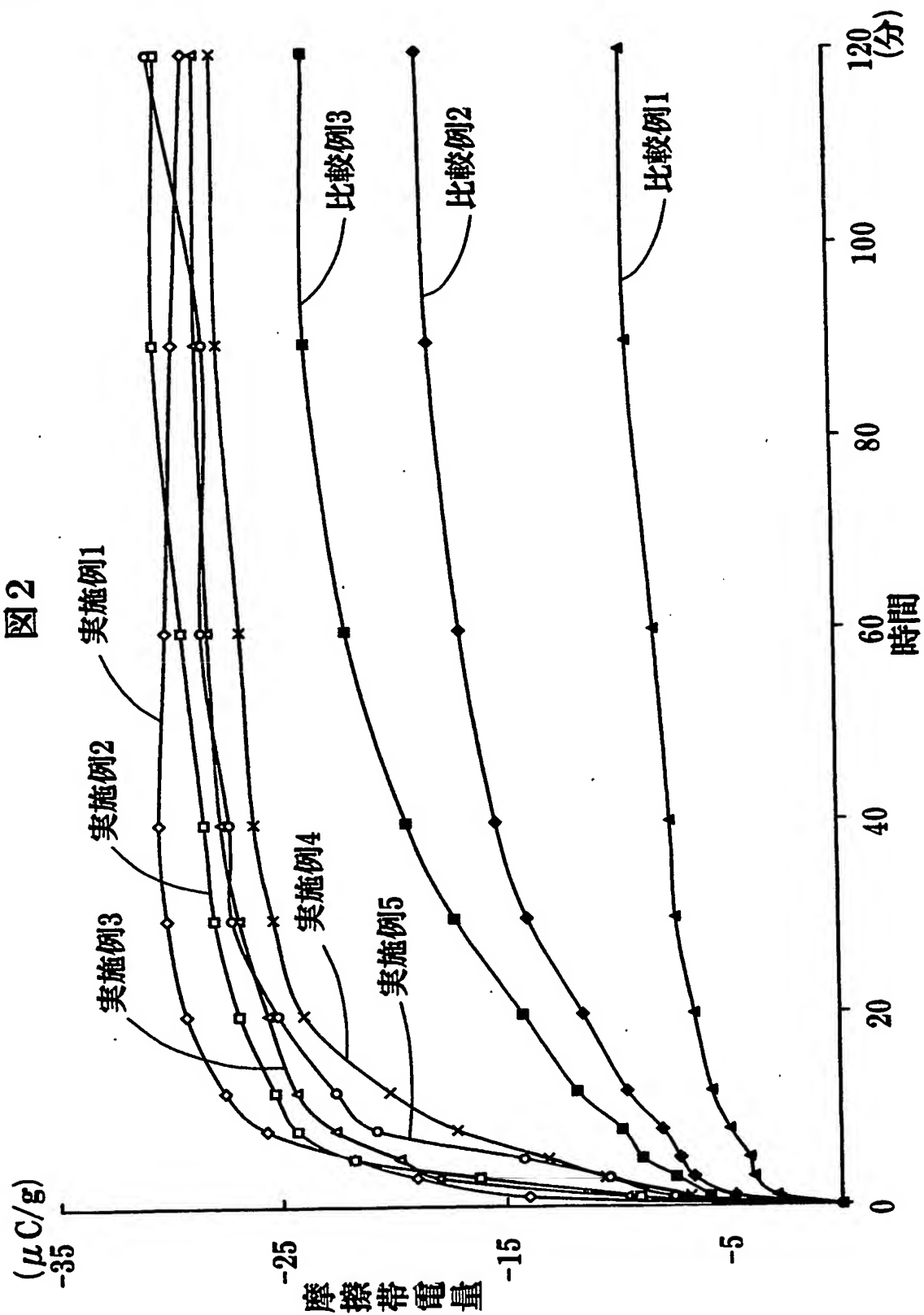
【書類名】

図面

【図 1】



【図 2】



【書類名】 要約書

【要約】

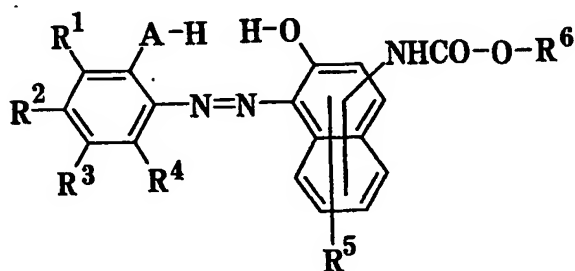
【課題】

本発明は、機械的摩擦や衝撃、電氣的衝撃や光照射に強く、帯電立上がり速度が速く、複製された画像の品質が優れている静電荷現像用トナーのために用いられ、優れた摩擦帯電性を示し、耐熱性や耐湿性に優れ、安定で昇華し難い荷電制御剤を提供する。

【解決手段】

荷電制御剤は、下記化学式

【化1】



(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、および R^4 は、水素原子、アルキル基、アルケニル基、アリール基、スルホンアミド基、メシル基、ヒドロキシメシル基、アルコキシメシル基、アセチルアミノ基、ベンゾイルアミノ基、ハロゲン原子、ニトロ基、および $-COO-R^7$ ($-R^7$ は水素原子またはアルキル基)から選ばれる同一または異なる基； $-A-$ は、 $-O-$ または $-COO-$ ； $-R^5$ は、水素原子、アルキル基、アルケニル基、アリール基、アラルキル基、スルホンアミド基、メシル基、ヒドロキシメシル基、アルコキシメシル基、カルボキシメシル基、またはスルホン基； $-R^6$ は、水素原子、アルキル基、アルケニル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシメシル基)で示されるモノアゾ化合物と、それに配位している金属および半金属のいずれかの金属類とを含有するモノアゾ金属類含有化合物が、含まれている。

【選択図】 なし。

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[000103895]

1. 変更年月日

1990年 8月31日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市旭区新森1丁目7番14号

氏 名

オリエント化学工業株式会社

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ BLACK BORDERS
- ☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☐ FADED TEXT OR DRAWING
- ☒ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☒ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.